PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

10-319593

(43) Date of publication of application: 04.12.1998

(51)Int.CI.

G03F 7/038 H01L 21/027

(21)Application number: 09-131948

(71)Applicant: JSR CORP

(22)Date of filing:

22.05.1997

(72)Inventor: NISHIMURA ISAO

ENDO MASAYUKI

(54) RADIATION SENSITIVE RESIN COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To make it possible to easily form a patternwise thin film superior in various characteristics, such as resistances to heat and solvents and transparence and low in dielectric constant, with high sensitivity by forming the composition comprising a fluorinated copolymer, an acid generator, a cross-linking compound, and an organic solvent for dissolving these components.

SOLUTION: This radiation sensitive resin composition comprises (A) (a-1) hexafluoropropylene, (a-2) an unsaturated carboxylic acid and/or its anhydride, and (a-3) the fluorinated copolymer made from (a-1) and (a-2) and an unsaturated monomer copolymerizable with (a-1) and (a-2), (B) the acid generator to be allowed to generate an acid by irradiation with radiation, (C) the organic solvent for dissolving the components of (A), (B), and (C). This constitution permits this composition to be developed in an aqueous alkaline solution and to have high sensitivity and to easily form a patternwise thin film superior in resistances to heat and solvents and high in transparence and low in a dielectric constant.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

10.07.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

rejection]
[Kind of final disposal of application other than

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3650985

[Date of registration] 04.03.2005

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

G03F 7/038

H01L 21/027

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-319593

(43)公開日 平成10年(1998)12月4日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号

601

FΙ

G 0 3 F 7/038 601

H01L 21/30

502R

審査請求 未請求 請求項の数1 OL (全 10 頁)

(21)出願番号

特願平9-131948

(71)出願人 000004178

ジェイエスアール株式会社

東京都中央区築地2丁目11番24号

(22)出願日

平成9年(1997)5月22日

(72)発明者 西村 功

東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合

成ゴム株式会社内

(72)発明者 遠藤 昌之

東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合

成ゴム株式会社内

(74)代理人 弁理士 大島 正孝

(54) 【発明の名称】 感放射線性樹脂組成物

(57)【要約】

【課題】 アルカリ性水溶液で現像でき、高解像度、高 感度であり、しかも、耐熱性、耐溶剤性、透明性等の諸 特性とともに、従来これらの特性と同時に実現すること が困難であった低誘電特性の優れたパターン状薄膜を容 易に形成することができる感放射線性樹脂組成物を提供 すること。

【解決手段】 (A)、(a-1) ヘキサフルオロプロ ピレン、(a-2)不飽和カルボン酸および/または不 飽和カルボン酸無水物および(a-3)上記(a-1) 成分および(a-2)成分と共重合可能な不飽和化合物 との含フッ素共重合、(B)、放射線の照射を受けて酸 を発生する酸発生化合物、(C)、架橋性化合物並びに (D)、前記(A)成分、(B)成分および(C)成分 を溶解している有機溶媒からなることを特徴とする感放 射線性樹脂組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)、(a-1) ヘキサフルオロプロピレン、(a-2) 不飽和カルボン酸および/または不飽和カルボン酸無水物および(a-3) 上記(a-1) 成分および(a-2) 成分と共重合可能な不飽和化合物との含フッ素共重合体、(B)、放射線の照射を受けて酸を発生する酸発生化合物、(C)、架橋性化合物並びに(D)、前記(A)成分、(B)成分および(C)成分を溶解している有機溶媒からなることを特徴とする感放射線性樹脂組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、感放射線性樹脂組成物に関する。さらに詳しくは、半導体集積回路、液晶ディスプレイ(以下、「LCD」という)用薄膜トランジスタ(以下、「TFT」という)回路などの回路製造用のマスクを作成するためのネガ型レジストとして、さらには層間絶縁膜、カラーフィルタ用保護膜などの永久膜形成材料としても好適な感放射線性樹脂組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、半導体集積回路(以下、「IC」という)の製造においては、高解像度を有するとともに 高感度を有するレジストとして用いられる感放射線性樹 脂組成物が求められている。

【0003】すなわち、ICの製造の際には、サブミクロン以下の高解像度が得られるレジストが要求されることもあるが、一般的には数μm~数十μmオーダーの解像度が得られ、且つ特に大口径化されたシリコンウェハを用いてスループットを上げても高い歩留まりを示す高感度レジストが強く要望されている。

【0004】また、例えばICの製造の際のシリコンウェハのエッチング工程では、大量にバッチ処理が可能なウェットエッチング方式で行われることが多く、このため形成されるレジストパターンには、基板との密着性やエッチング液に侵されない耐薬品性が必要とされる。またイオンインプラ工程などが加わる場合には、高温加熱に耐えうる耐熱性が要求される。

【0005】そして、ネガ型レジストとしては、ポリヒドロキシスチレンやノボラック樹脂をベースに、放射線を受けることにより酸を発生する酸発生化合物と、メチロールメラミン、アルコキシメラミン等の架橋剤とが添加されてなる化学増幅型ネガ型レジストが開発されている。しかしながら、これらの化学増幅型ネガ型レジストは、例えば工程上の理由により、放射線を照射してから、その後に行われる加熱処理(以下「PEB処理」ともいう。)を行うまでの間の時間を変えたり、あるいはPEB処理の加熱温度を変えることによって、得られるパターンの寸法が著しく変化するという問題が指摘されている。更に、これらの化学増幅型ネガ型レジストは、

加熱処理を行うことにより変色するため、液晶カラーフィルターの保護膜やマイクロレンズ等の光学材料に使用することができないという欠点がある。

【0006】一方近年、急速に発展してきたしてDにおいて、LCDの中でもとりわけ1画素ごとにTFTを組み込んだアクティブマトリクス型LCD(以下、「AM-LCD」という)は、その応答速度の早さからブラウン管に代わる次世代表示デバイスの本命とみなされており、表示画面の大面積化が望まれている。このようなAM-LCDのTFT回路の形成にも、ICの場合と同様にレジストが用いられている。

【0007】さらにLCDを製造する際には、従来熱硬化性樹脂組成物を用いて形成されている層間絶縁膜、カラーフィルター用保護膜などの永久膜を、レジストと同様の組成物で形成しようとする試みが行われている。

【0008】このようなLCDの永久膜には、高解像性、耐熱性、耐薬品性、透明性、絶縁性などが要求されるが、上記のような従来のネガ型レジストでは、耐薬品性、基板との密着性、耐熱性、透明性、絶縁性などの点で充分満足のいく永久膜を形成できるものではなかった。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、アルカリ性水溶液で現像でき、高感度であり、しかも、絶縁性、平坦性、耐熱性、耐溶剤性、透明性等の諸特性とともに、従来これらの特性と同時に実現することが困難であった低誘電特性の優れたパターン状薄膜を容易に形成することができる新しい感放射線性樹脂組成物を提供することである。

【〇〇1〇】本発明の他の目的は、IC、LCD用TFT回路などの回路製造用や、LCDの層間絶縁膜、カラーフィルター保護膜、回路保護膜等で例示される永久膜を形成するためのものであって、耐熱性、基板との密着性、可視光領域における透明性、耐薬品性、絶縁性などに優れた永久膜を与え得る感放射線性樹脂組成物を提供することである。本発明のさらに他の目的および利点は、以下の説明から明らかになろう。

[0011]

【課題を解決するための手段】本発明によれば、本発明の上記目的および利点は、(A)、(a-1)へキサフルオロプロピレン、(a-2)不飽和カルボン酸および/または不飽和カルボン酸無水物および(a-3)上記(a-1)成分および(a-2)成分と共重合可能な不飽和化合物との含フッ素共重合体、(B)、放射線の照射を受けて酸を発生する酸発生化合物、(C)、架橋性化合物並びに(D)、前記(A)成分、(B)成分および(C)成分を溶解している有機溶媒からなることを特徴とする感放射線性樹脂組成物によって達成される。

【OO12】以下、本発明の感放射線性樹脂組成物について具体的に説明する。

【OO13】 < (A) 成分> (A) 成分として用いられる重合体は、(a-1) ヘキサフルオロプロピレンと、(a-2) 不飽和カルボン酸および/または不飽和カルボン酸無水物と、(a-3) 上記(a-1) 成分および(a-2) 成分と共重合可能な不飽和化合物との含フッ素共重合体である。

【OO14】かかる重合体を構成する(a-2)成分の 不飽和カルボン酸および/または不飽和カルボン酸無水 物としては、例えばクロトン酸、マレイン酸、3-ブテ ン酸、4ーペンテン酸、イタコン酸などの不飽和モノー またはジーカルボン酸;(メタ)アクリロイルオキシ酢 酸、3-(メタ)アクリロイルオキシプロピオン酸、2 - (メタ) アクリロイルオキシプロピオン酸、4-(メ タ)アクリロイルオキシブタン酸などのヒドロキシ脂肪 酸の (メタ) アクリレート; 4-(メタ) アクリロイル オキシ安息香酸、3-(メタ)アクリロイルオキシ安息 香酸、2-(メタ)アクリロイルオキシ安息香酸、4-(メタ) アクリロイルオキシフタル酸、3-(メタ) ア クリロイルオキシフタル酸、4-(メタ)アクリロイル オキシイソフタル酸、5-(メタ)アクリロイルオキシ イソフタル酸、2-(メタ)アクリロイルオキシテレフ タル酸などの芳香族ヒドロキシカルボン酸の(メタ)ア クリレート; コハク酸モノ (2-(メタ) アクリロイル オキシ)エチル、フタル酸モノ(2-(メタ)アクリロ イルオキシ)エチル、イソフタル酸モノ(2-(メタ) アクリロイルオキシ) エチル、テレフタル酸モノ(2-(メタ) アクリロイルオキシ) エチル、テトラヒドロフ タル酸モノ (2-(メタ) アクリロイルオキシ) エチ ル、テトラヒドロイソフタル酸モノ(2-(メタ)アク リロイルオキシ)エチル、テトラヒドロテレフタル酸モ ノ (2-(メタ) アクリロイルオキシ) エチルなどのジ カルボン酸のモノ(メタ)アクリロイルオキシエチルエ ステル:イタコン酸のモノメチル、モノエチル、モノプ ロピル、モノーiープロピル、モノブチル、モノーse cーブチル、モノーtertーブチルなどの不飽和カル ボン酸の、カルボキシル基を有するモノアルキルエステ ル:

【0015】無水マレイン酸、無水イタコン酸、無水シトラコン酸、無水ムコン酸、3ービニルフタル酸無水物、4ービニルフタル酸無水物、メチルー5ーノルボルネン2、3ージカルボン酸無水物、5ーノルボルネンー2、3ージカルボン酸無水物、3、4、5、6ーテトラヒドロフタル酸無水物、ごメチルテトラヒドロ無水フタル酸無水物、ジメチルテトラヒドロ無水フタル酸などの不飽和酸カルボン酸の酸無水物;などが挙げられる。これらのカルボキシル基含有単量体は単独でも2種以上の併用してもよい。

【0016】上記(a-1)成分および(a-2)成分と共重合可能な(a-3)成分である不飽和化合物としては、例えば2-ヒドロキシエチルビニルエーテル、3

ーヒドロキシプロピルビニルエーテル、2-ヒドロキシプロピルビニルエーテル、4ーヒドロキシブチルビニルエーテル、5ーヒドロキシブチルビニルエーテル、5ーヒドロキシペンチルビニルエーテル、6ーヒドロキシへキシルビニルエーテルなどの水酸基含有ビニルエーテル:2ーヒドロキシエチルアリルエーテル、4ーヒドロキシブチルアリルエーテル、グリセロールモノアリルエーテルなどの水酸基含有アリルエーテル;アリルアルコール;

【0017】メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテル、nープロピルビニルエーテル、イソプロピルビニルエーテル、イソブチルビニルエーテル、ローブチルビニルエーテル、ローペンチルビニルエーテル、ローヘキシルビニルエーテル、ローオクチルビニルエーテル、ロードデシルビニルエーテル、2ーエチルヘキシルビニルエーテル、シクロヘキシルビニルエーテルはどのアルキルビニルエーテルもしくはシクロアルキルビニルエーテル:

【 O O 1 8 】パーフルオロ(メチルビニルエーテル)、パーフルオロ(エチルビニルエーテル)、パーフルオロ(プロピルビニルエーテル)、パーフルオロ(ブチルビニルエーテル)、パーフルオロ(プロポキシプロピルビニルエーテル)などのパーフルオロ(アルキルビニルエーテル)もしくはパーフルオロ(アルコキシアルキルビニルエーテル);あるいは式CH2=CH-O-Rf(Rfはフッ素原子を含むアルキル基もしくはアルコキシアルキル基を示す)で表される(フルオロアルキル)ビニルエーテルもしくは(フルオロアルコキシアルキル)ビニルエーテル:

【0019】フッ化ビニリデン、クロロトリフルオロエチレン、3,3,3ートリフルオロプロピレン、テトラフルオロエチレンなどのフルオロオレフィン;

【0020】酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、酪酸ビニル、ピバリン酸ビニル、カプロン酸ビニル、バーサチック酸ビニル、ステアリン酸ビニルなどのカルボン酸ビニルエステル:

【0021】エチレン、プロピレン、イソブテンなどの α-オレフィン:

【0022】2.2.2ートリフルオロエチル(メタ)アクリレート、2.2.3.3.3ーペンタフルオロプロピル(メタ)アクリレート、2ー(パーフルオロブチル)エチル(メタ)アクリレート、2ー(パーフルオロヘキシル)エチル(メタ)アクリレート、2ー(パーフルオロオクチル)エチル(メタ)アクリレート、2ー(パーフルオロデシル)エチル(メタ)アクリレートなどのフッ素含有(メタ)アクリル酸エステル;

【0023】メチル(メタ)アクリレート、エチル(メ タ)アクリレート、nーブチル(メタ)アクリレート、 イソブチル(メタ)アクリレート、2ーメトキシエチル (メタ) アクリレート、2 - エトキシエチル(メタ)ア クリレート、2 - (n - プロポキシ) エチル(メタ)ア クリレートなどの(メタ)アクリル酸エステル;

【0024】グリシジル(メタ)アクリレート、αーエ チルグリシジル·(メタ) アクリレート、α-n-プロピ ルグリシジル(メタ)アクリレート、αーnーブチルグ リシジル(メタ)アクリレート、3,4-エポキシブチ ル(メタ)アクリレート、3.4-エポキシヘプチル (メタ) アクリレート、αーエチルー6, 7ーエポキシ ヘプチル(メタ)アクリレート等のエポキシ基含有(メ - タ)アクリレート:アリルグリシジルエーテル、2-ビ ニルシクロヘキセンオキサイド、3-ビニルシクロヘキ センオキサイド、4ービニルシクロヘキセンオキサイド 等のエポキシ基含有不飽和脂肪族化合物;ビニルグリシ ジルエーテル、2ービニルベンジルグリシジルエーテ ル、3ービニルベンジルグリシジルエーテル、4ービニ ルベンジルグリシジルエーテル、αーメチルー2ービニ ルベンジルグリシジルエーテル、α-メチルー3-ビニ ルベンジルグリシジルエーテル、2,3ージグリシジル オキシメチルスチレン、2,4-ジグリシジルオキシメ チルスチレン、2,5ージグリシジルオキシメチルスチ レン、2,6-ジグリシジルオキシメチルスチレン、2, 3.4ートリグリシジルオキシメチルスチレン、2.3. 5-トリグリシジルオキシメチルスチレン、2,3,6-トリグリシジルオキシメチルスチレン、3,4,5ートリ グリシジルオキシメチルスチレン、2,4,6ートリグリ シジルオキシメチルスチレン等のグリシジルエーテルな どが挙げられる。これらの単量体は単独でも2種以上併 用してもよい。

【0025】かかる共重合可能な単量体のうち、本発明 における含フッ素共重合体の収率を高める点から、フッ 素原子を含まない単量体としてはアルキルビニルエーテ ル、シクロアルキルビニルエーテル、カルボン酸ビニル エステルが好適に使用される。なかでも含フッ素共重合 体のフッ素含量を高める点で、例えばメチルビニルエー テル、エチルビニルエーテル、nープロピルビニルエー テル、イソプロピルビニルエーテル、酢酸ビニル、プロ ピオン酸ビニル、酪酸ビニル、ピバリン酸ビニルなどの 低分子量単量体が特に好ましい。さらにはヘキサフルオ ロプロピレンとパーフルオロアルキルパーフルオロビニ ルエーテル、パーフルオロアルコキシアルキルパーフル オロビニルエーテルとを併用することも好適である。ま た、含フッ素共重合体の高硬度化には、例えばイソプロ ピルビニルエーテル、tertーブチルビニルエーテ ル、ピバリン酸ビニルなどの分岐状単量体の使用が有効 である。

【0026】本発明における含フッ素共重合体を構成する各単量体の比率としては、ヘキサフルオロプロピレン20~70重量%、好ましくは25~55重量%、不飽

和カルボン酸および/または不飽和カルボン酸無水物1~40重量%、好ましくは10~30重量%、他の共重合可能な単量体10~70重量%である。この場合、ヘキサフルオロプロピレンが53重量%未満となる場合にはフッ素含量を高めるべく、例えば、パーフルオロ(アルキルビニルエーテル)あるいはパーフルオロ(アコキシアルキルビニルエーテル)のようなヘキサフルオロピレン以外の他の含フッ素単量体を共重合することが望ましい。また、含フッ素共重合体における全フフッ素は、好ましくは40重量%以上、より好ましくは45重量%以上である。不飽和カルボン酸無水物の構造単位の割合が1重量%未満の場合には、重合体のアルカリ溶解度が低下し、しかも、十分な架橋密度が得難く、感度や残膜率が低下する場合がある。

【0027】含フッ素重合体は、通常、前記(a-1)、(a-2)および(a-3)の特定単量体、または特定単量体と共重合性単量体とを、重合溶媒中でラジカル重合することにより製造される。また、必要に応じて、特定単量体および共重合性単量体の官能基を保護した状態でこれらを重合し、その後、脱保護処理を行ってもよい。

【0028】含フッ素共重合体を製造するために用いら れる重合溶媒としては、例えばメチルアルコール、エチ ルアルコール、プロピルアルコール、ブチルアルコール 等のアルコール;テトラヒドロフラン、ジオキサン等の 環状エーテル;ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香 族炭化水素; N, Nージメチルホルムアミド、Nーメチ ルー2ーピロリドン等のアミド系非プロトン性極性溶 媒;酢酸エチル、酢酸ブチル、酢酸イソアミル、乳酸エ チル等のエステル;3ーメトキシプロピオン酸メチル、 2-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキシプロピ オン酸エチル、2ーメトキシプロピオン酸エチル、3ー エトキシプロピオン酸エチル、2-エトキシプロピオン 酸エチル等のアルコキシエステル;エチレングリコール ジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエー テル、ジェチレングリコールジェチルエーテル、ジエチ レングリコールメチルエチルエーテル、プロピレングリー コールジメチルエーテル、ジプロピレングリコールジメ チルエーテル等の(ジ)グリコールジアルキルエステ ル:エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレン グリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコール モノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチル エーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、 プロピレングリコールモノエチルエーテル、ジプロピレ ングリコールモノメチルエーテル、ジプロピレングリコ ールモノエチルエーテル等の(ジ)グリコールモノアル キルエーテル:プロピレングリコールモノメチルエーテ ルアセテート、カルピトールアセテート、エチルセロソ ルブアセテート等のグリコールモノアルキルエーテルエ ステル:シクロヘキサノン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、2ーヘプタノン等のケトンを挙げることができる。これらの重合溶媒は単独でまたは2種類以上を組み合わせて用いることができる。

【0029】重合溶媒と反応原料との割合は特に限定されないが、通常、反応原料100重量部に対して重合溶媒20~1,000重量部である。

【〇〇30】ラジカル重合のための重合開始剤として は、例えば2.2'ーアゾビスイソブチロニトリル、2. 2'ーアゾビスー(2,4ージメチルバレロニトリ (4-1) 、 (2, 2) ーアゾビス (4-1) トキシー (4-1) メ チルバレロニトリル)等のアゾ化合物、ベンゾイルパー オキシド、ラウロイルパーオキシド、tert-ブチル パーオキシピバレート、1,1-ビス-(tertーブ チルパーオキシ)シクロヘキサン等の有機過酸化物また は過酸化水素を挙げることができる。過酸化物を重合開 始剤として使用する場合には、これと還元剤とを組み合 わせてレドックス系重合開始剤として使用してもよい。 【0031】含フッ素共重合体は、そのポリスチレン換 算数平均分子量が、通常、1,000~200,000、 好ましくは2,000~70,000のものである。ポリ スチレン換算数平均分子量が 1,000未満の含フッ素 共重合体を用いる場合には、得られるパターンの形状が 不良なものとなったり、パターンの残膜率が低下した り、パターンの耐熱性が低下したりする場合がある。一 方、ポリスチレン換算数平均分子量が200,000を 超える含フッ素共重合体を用いる場合には、感放射線性 樹脂組成物の塗布性が不良となったり、現像性が低下し たり、また、得られるパターンの形状が不良となったり

【0032】<(B)成分>(B)成分である放射線の照射を受けて酸を発生する酸発生化合物としては、例えばトリクロロメチルーsートリアジン類、ジアリールヨードニウム塩、トリアリールスルホニウム塩等を用いることができる。

する場合がある。

【0033】上記トリクロロメチルーsートリアジン類としては、例えばトリス(2、4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ーフェニルービス(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(4ークロロフェニル)ービス(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(2ークロロフェニル)ービス(4、6ートリクロロメチル)ーェートリアジン、2ー(2ークロロフェニル)ービス(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(3ーメトキシフェニル)ービス(4、6ートリクロロメチル)ーデス(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(2ーメトキシフェニル)ービス(4、6ートリクロロメチル)ーポートリアジン、2ー(4、6ートリクロロメチル)ーピス(4、6ートリクロロメチル)ーピス(4、6ートリクロロメチル)ーピス(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(4、6ートリクロロメチル)ーsートリアジン、2

- (3-メチルチオフェニル)-ビス(4,6-トリク ロロメチル)ーsートリアジン、2-(2-メチルチオ フェニル)ーピス(4,6ートリクロロメチル)ーsー トリアジン、2-(4-メトキシナフチル)ービス (4,6-トリクロロメチル) -s-トリアジン、2-(3-メトキシナフチル)ービス(4,6-トリクロロ メチル) -s-トリアジン、2-(2-メトキシナフチ ル) ービス (4,6ートリクロロメチル) ーsートリア ジン、2-(4-メトキシ-β-スチリル)ービス (4,6-トリクロロメチル) -s-トリアジン、2- $(3-\lambda)++\lambda-\beta-\lambda+1$ クロロメチル)ーsートリアジン、2ー(2ーメトキシ $-s-トリアジン、2-(3,4,5-トリメトキシー<math>\beta$ ースチリル)ービス(4.6-トリクロロメチル)ーs -トリアジン、2-(4-メチルチオー β -スチリル) ービス(4:6ートリクロロメチル)ーsートリアジ ン、2ー(3ーメチルチオーβースチリル)ービス (4,6-トリクロロメチル) -s-トリアジン、2-リクロロメチル)-s-トリアジン、2-ピペロニルー ビス(4,6-トリクロロメチル)ーsートリアジン、 2- [2-(フラン-2-イル) エテニル] ービス (4.6-トリクロロメチル) -s-トリアジン、2-[2-(5-メチルフラン-2-イル)エテニル]ービ ス(4,6-トリクロロメチル)ーsートリアジン、2 - [2-(4-ジエチルアミノー2-メチルフェニル) エテニル]ービス(4,6-トリクロロメチル)ーsー トリアジン等が挙げられる。

【0034】上記ジアリールヨードニウム塩としては、 例えばジフェニルヨードニウムテトラフルオロボレー ト、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロホスホネー ト、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネー ト、ジフェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホ ナート、ジフェニルヨードニウムトリフルオロアセテー ト、ジフェニルヨードニウムーpートルエンスルホナー ト、4ーメトキシフェニルフェニルヨードニウムテトラ フルオロボレート、4-メトキシフェニルフェニルヨー ドニウムヘキサフルオロホスホネート、4-メトキシフ ェニルフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネー ト、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムトリフ ルオロメタンスルホナート、4-メトキシフェニルフェ ニルヨードニウムトリフルオロアセテート、4-メトキ シフェニルフェニルヨードニウムーρートルエンスルホ ナート、ピス(4-tert-ブチルフェニル)ヨード ニウムテトラフルオロボレート、ビス(4-tert-ブチルフェニル) ヨードニウムヘキサフルオロアルセネ ート、ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニ ウムトリフルオロメタンスルホナート、ビス(4-te r t ーブチルフェニル) ヨードニウムトリフルオロアセ テート、ピス(4-tert-ブチルフェニル)ョードニウム<math>-p-トルエンスルホナート等が挙げられる。

【0035】上記トリアリールスルホニウム塩として は、例えばトリフェニルスルホニウムテトラフルオロボ レート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロホス ホネート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロア ルセネート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロメ タンスルホナート、トリフェニルスルホニウムトリフル オロアセテート、トリフェニルスルホニウムーゥートル エンスルホナート、4-メトキシフェニルジフェニルス ルホニウムテトラフルオロボレート、4-メトキシフェ ニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロホスホネー ト、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムヘキ サフルオロアルセネート、4-メトキシフェニルジフェ ニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホナート、4 ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオ ロアセテート、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホ ニウム-p-トルエンスルホナート、4-フェニルチオ フェニルジフェニルテトラフルオロボレート、4ーフェ ニルチオフェニルジフェニルヘキサフルオロホスホネー ト、4-フェニルチオフェニルジフェニルヘキサフルオ ロアルセネート、4ーフェニルチオフェニルジフェニル トリフルオロメタンスルホナート、4-フェニルチオフ ェニルジフェニルトリフルオロアセテート、4ーフェニ ルチオフェニルジフェニルーpートルエンスルホナート 等が挙げられる。

【0036】これらの化合物のうち、トリクロロメチル -s-トリアジン類としては、2-(3-クロロフェニ ル) ービス (4,6ートリクロロメチル) ーsートリア ジン、2-(4-メトキシフェニル)ーピス(4,6-トリクロロメチル)ーsートリアジン、2ー(4ーメチ ルチオフェニル)ーピス(4,6-トリクロロメチル) -s-トリアジン、2-(4-メトキシーβ-スチリ_ー ル) ーピス (4,6-トリクロロメチル) -s-トリア ジン、2ーピペロニルービス(4,6ートリクロロメチ ル) -s-トリアジン、2-[2-(フラン-2-イ ル) エテニル] ーピス(4,6ートリクロロメチル)ー s-トリアジン、2-[2-(5-メチルフラン-2-イル) エテニル] ービス (4,6ートリクロロメチル) -s-トリアジン、2-[2-(4-ジエチルアミノー 2-メチルフェニル) エテニル] ーピス(4,6-トリ クロロメチル)ーェートリアジンまたは2-(4-メト キシナフチル)ーピス(4,6-トリクロロメチル)ー s-トリアジン;ジアリールヨードニウム塩としては、 ジフェニルヨードニウムトリフルオロアセテート、ジフ ェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホナート、 4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムトリフルオ ロメタンスルホナートまたは4-メトキシフェニルフェ ニルヨードニウムトリフルオロアセテート:トリアリー ルスルホニウム塩としては、トリフェニルスルホニウム トリフルオロメタンスルホナート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロアセテート、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホナート、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオロアセテート、4ーフェニルチオフェニルジフェニルトリフルオロアセテートをそれぞれ好ましいものとして挙げることができる。

【0037】(B)成分の使用割合は、(A)成分100重量部に対して、0.001~30重量部、特に、0.01~10重量部であることが好ましい。(B)成分の使用割合が(A)成分100重量部に対して0.001重量部未満の場合には、放射線の照射を受けて発生する酸の量が少ないため、(A)成分の分子の架橋が十分に進まず、現像処理後における残膜率、得られるパターンの耐熱性、耐薬品性、基板との密着性等が低下する場合がある。一方、(B)成分の使用割合が(A)成分100重量部に対して30重量部を超える場合には、当該組成物は、感度の低いものとなりやすい。

【0038】 < (C) 成分> (C) 成分である架橋性化合物は、前記(B) より発生した酸の作用により架橋 されうる基(以下「架橋基」という)を少なくとも1つ有する化合物である。この架橋基としては、アミノ基、アルコキシアルキル基、エポキシ基が好ましい基としては、アルコキシアルキル基としては、アルコキシメチル基がさらに好ましい。アミノ基または/およびのよりである。とも1つ含有する化合物の具体例としては、メラミン樹脂、ベンゾグアナミン樹脂、アルコキシメチル化グリコールウリル樹脂、アルコキシメチル化がリコールウリル樹脂、アルコキシメチル化オシメチル化尿素樹脂等を挙げることができる。

【0039】上記アルコキシメチル化メラミン樹脂、アルコキシメチル化ベンゾグアナミン樹脂、アルコキシメチル化グリコールウリル樹脂およびアルコキシメチル化尿素樹脂は、それぞれメチロール化メラミン樹脂、メチロール化ベンゾグアナミン樹脂、メチロール化グリコールウリル樹脂およびメチロール化尿素樹脂のメチロール基をアルコキシメチル基に変換することにより得られる。このアルコキシメチル基の種類については特に限定されるものではなく、例えばメトキシメチル基、エトキシメチル基、プロポキシメチル基、ブトキシメチル基、ナーブトキシメチル基等を挙げることができる。

【0040】これらの樹脂のうち、アルコキシメチル化メラミン樹脂およびアルコキシメチル化ベンゾグアナミン樹脂が好ましい架橋性化合物として挙げられる。また、市販品としては、サイメル300、同301、同303、同370、同325、同327、同701、同266、同267、同238、同1141、同272、同202、同1156、同1158、同1123、同11

70、同1174、同UFR65、同300(以上、三井サイアナミッド(株)製)、ニカラックM×-75
0、同M×-032、同M×-706、同M×-70
8、同M×-40、同M×-31、同Ms-11、同M
w-30(以上、三和ケミカル(株)製)等の商品名で
市販されているものを好ましく使用することができる。
【0041】エポキシ基を少なくとも1つ含有する化合物は、エポキシ基を分子内に2個以上含有する化合物が
好ましく、その具体例としては、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、フェクールノボラック型エポキシ樹脂、クレゾールノボラック型エポキシ樹脂、プレゾールノボラック型エポキシ樹脂、ポキシ樹脂、脂肪族ポリグリシジルエーテル等を挙げることができる。

【〇〇42】これらの市販品を示せば、ビスフェノール A型エポキシ樹脂としては、エピコート1001、同1 002、同1003、同1004、同1007、同10 09、同1010、同828(以上、油化シェルエポキ シ(株)製)等を、ビスフェノールF型エポキシ樹脂と しては、エピコート807(油化シェルエポキシ(株) 製) 等を、フェノールノボラック型エポキシ樹脂として は、エピコート152、同154(以上、油化シェルエ ポキシ (株) 製)、EPPN201、同202 (以上、 日本化薬(株)製)等を、クレゾールノボラック型エポ キシ樹脂としては、EOCN-102、EOCN-10 3S, EOCN-104S, EOCN-1020, EO CN-1025、EOCN-1027(以上、日本化薬 (株) 製)、エピコート180S75 (油化シェルエポ キシ(株)製)等を、環式脂肪族エポキシ樹脂として は、CY175、CY177、CY179(以上、CI BA-GEIGY A. G製)、ERL-4234、E RL-4299, ERL-4221, ERL-4206 (以上、U. C. C社製)、ショーダイン509(昭和 電工(株)製)、アラルダイトCY-182、同CY-192、同CY-184(以上、CIBA-GEIGY .A. G製)、エピクロン200、同400(以上、大 日本インキ工業(株)製)、エピコート871、同87 2 (以上、油化シェルエポキシ(株)製)、ED-56 61、ED-5662(以上、セラニーズコーティング (株) 製) 等を、脂肪族ポリグリシジルエーテルとして は、エポライト100MF(共栄社油脂化学工業(株) 製)、エピオールTMP (日本油脂(株)製)等を挙げ ることができる。

【0043】これらのうち好ましいものとしては、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、フェノールノボラック型エポキシ樹脂およびクレゾールノボラック型エポキシ樹脂が挙げられる。

【OO44】以上例示した化合物の大部分は高分子量体であるが、この化合物の分子量は、特に制限されるものではなく、例えばピスフェノールAまたはピスフェノールFのグリシジルエーテル等の低分子量体等を使用する

こともできる。これらの架橋性化合物は、単独でまたは 2種類以上を組み合わせて用いることができる。

【0045】(C)成分の使用割合は、(A)成分10 0重量部に対して1~100重量部、特に5~50重量 部であることが好ましい。(C)成分の使用割合が

(A) 成分100重量部に対して1重量部未満の場合には、系の架橋が不十分となるため、パターンを形成すること自体が困難となる場合がある。一方、(C) 成分の使用割合が(A) 成分100重量部に対して100重量部を超える場合には、当該組成物全体のアルカリ溶解性が過大となって、現像処理後における残膜率が低下する方向となる。

【0046】く(D)成分>上記組成物溶液を調製するための溶剤としては、前述の含フッ素共重合体を製造するために用いられる重合溶媒として例示したものと同様のものを用いることができる。さらに、必要に応じて、ベンジルエチルエーテル、ジへキシルエーテル、ジェチレングリコールモノメチルエーテル、ジェチレングリコールモノルエーテル、ジェチレングリコールでは、カプリル酸、カプリル酸、1ーオクタノール、1ーノナノール、ベンジルアルコール、酢酸ベンジル、安息香酸ブロール、グェウ酸ジェチル、マレイン酸ジェチル、フェニル、ウラクトン、炭酸エチレン、炭酸プロピレン、フェニルセロソルブアセテタート、カルビトールアセテート等の高沸点溶剤を添加することもできる。

【0047】
【0047】
〈その他の成分〉本発明の感放射線性樹脂組成物には、増感剤が含有されていてもよい。増感剤としては、例えば3-位および/または7-位に置換基を有するクマリン類、フラボン類、ジベンザルアセトン類、ジベンザルシクロヘキサン類、カルコン類、キサンテン類、チオキサンテン類、ポルフィリン類、フタロシアニン類、アクリジン類、アントラセン類、ベンゾフェノン類、アセトフェノン類等を用いることができる。増感剤の使用割合は、(A)成分100重量部に対して、30重量部以下、好ましくは0.1~20重量部以下である。

【0048】また、本発明の感放射線性樹脂組成物においては、塗布性の改善(例えばストリエーションの防止)や現像性の改良を行うために、界面活性剤を添加することができる。界面活性剤としては、例えばポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル・ポリオキシエチレンオクチルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンクリコールジラウレート等のポリエーテル・ポリエチレングリコールジラウレート等のポリコールジアルキルエステルの如きノニオン系界面活性剤:エフトップEF301、同EF303、同EF

352(以上、新秋田化成(株)製)、メガファックF171、同F172、同F173(以上、大日本インキ工業(株)製)、フロラードFC430、同FC431(以上、住友スリーエム(株)製)、アサヒガードAG710、サーフロンS-382、SC-101、SC-102、SC-103、SC-104、SC-105、SC-106(以上、旭硝子(株)製)等の商品名で市販されている弗素系界面活性剤:オルガノシロキサンポリマーKP341(信越化学工業(株)製)、アクリル酸系またはメタクリル酸系(共)重合体ポリフローNの、57、95(共栄油脂化学工業(株)製)等の商品名できる。

【0049】これらの界面活性剤の使用割合は、組成物中における固形分100重量部に対して、通常、2重量部以下、好ましくは1重量部以下である。

【0050】また、本発明の感放射線性樹脂組成物においては、基板との密着性を改良するために、シランカップリング剤等の接着助剤を添加することができ、また耐熱性を改良することを目的として多価アクリレート等の不飽和化合物などを添加することもできる。更に、本発明の感放射線性樹脂組成物においては、必要に応じて、帯電防止剤、保存安定剤、ハレーション防止剤、消泡剤、顔料、熱酸発生剤等を添加することもできる。

【0051】 <パターンの形成>本発明の感放射線性樹脂組成物を用いることにより、例えば次のようにしてパターンを形成することができる。先ず、感放射線性樹脂組成物を、例えばその固形分の濃度が5~60重量%となるよう溶剤に溶解し、これを孔径0.2~10μm程度のフィルターで濾過することにより組成物溶液を辿する。そして、この組成物溶液をシリコンウェハー等の基板の表面に塗布し、プリベークを行うことによりのとによりの表して感放射線性樹脂組成物の塗膜を形成する。次いで、形成された塗膜に対して放射線照射処理を行って放射線、PEB処理を行う。その後、現像処理を行って放射線未照射部分を除去することによりパターンが形成される。

【0052】組成物溶液を基板に塗布する方法としては、回転塗布法、流し塗布法、ロール塗布法等の各種の方法を採用することができる。プリベークの条件は、例えば加熱温度が50~150℃、加熱時間が30秒間~600秒間である。放射線照射処理に使用される放射線としては、波長365nmのi線、436nmのg線等の紫外線、波長248nmのKrFエキシマレーザー、波長193nmのArFエキシマレーザー等の遠紫外線、シンクロトロン放射線等のX線あるいは電子線等の荷電粒子線が挙げられる。

【0053】現像処理に用いられる現像液としては、例 えば、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウム、硅酸ナトリ ウム、メタ硅酸ナトリウム、アンモニア水、エチルアミ 【0054】現像処理後に、流水洗浄によるリンス処理を行い、例えば圧縮空気や圧縮窒素で風乾し、必要に応じて例えば紫外線を該薄膜の表面に照射した後、ホットプレート、オーブン等の加熱装置によりポストベークを行う。ポストベークの条件は、通常、例えば150~250℃の温度で3分~2時間でよい。このようにしして便化したパターン状薄膜が基板の上に形成される。こうして得られるパターン状薄膜の比誘電率は3以下、好ましくは2.8以下である。また、該パターン状薄膜は、高解像度、低誘電率であって、絶縁性、平坦度、耐熱性、透明度、硬度等の物性に優れる。したがって、電子部品の保護膜、平坦化膜、層間絶縁膜等に有用であり、特に液晶表示素子、集積回路素子および固体撮像素子の層間絶縁膜に有用である。

[0055]

【実施例】以下、本発明の感放射線性樹脂組成物の実施例について説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。また、以下において、重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、昭和電工(株)製のGPCクロマトグラフSYSTEM-21を用い、キャリア溶媒をテトラヒドロフラン(THF)とし、流速1m I / minで40℃条件下にて測定した。

【 O O 5 6 】 [含フッ素共重合体の合成例] 合成例 1

内容積 0.5 L の電磁攪拌機付きステンレス製オートクレーブを窒素ガスで十分置換した後、酢酸エチル270g、エチルビニルエーテル(EVE)34.2g、クロトン酸(CA)27.2gおよび過酸化ラウロイル5.4gを仕込み、ドライアイスーメタノールで-50 ℃まで冷却した後、再度窒素ガスで系内の酸素を除去した。次いでヘキサフルオロプロピレン(HFP)119gを仕込み、昇温を開始した。オートクレーブ内の温度が70℃に達した時点での圧力は7.6 kg f / c m^2 を示した。その後、70℃で12時間攪拌下に反応を継続し、圧力が6.3 kg f / c m^2 に低下した時点でオートクレーブを水冷し、反応を停止させた。室温に達した後、未

反応モノマーを放出しオートクレーブを開放、固形分濃度19.6重量%のポリマー溶液を得た。得られたポリマー溶液を水に投入しポリマーを析出させた後、nーへキサンにて再沈精製し、50℃にて真空乾燥を行い80gの含フッ素共重合体を得た(以下、この樹脂を「樹脂(1)」と称する)。得られた樹脂(1)を昭和電工(株)製のGPCクロマトグラフSYSTEM-21で

(株) 製のGPCクロマトグラフSYSTEM-21でポリスチレン換算数平均分子量を測定したところ、8.400であった。

【0057】合成例2

内容積0.5 Lの電磁攪拌機付きステンレス製オートク レーブを窒素ガスで十分置換した後、酢酸エチル270 g、エチルビニルエーテル(EVE)28.3g、クロ トン酸(CA) 33.8g および過酸化ラウロイル5.4 gを仕込み、ドライアイスーメタノールでー50℃まで 冷却した後、再度窒素ガスで系内の酸素を除去した。次 いでヘキサフルオロプロピレン(HFP)118gを仕 込み、昇温を開始した。オートクレーブ内の温度が70 **℃に達した時点での圧力は 7.8 kg f / c m²を示し** た。その後、70℃で12時間攪拌下に反応を継続し、 圧力が $6.9 \text{ kg f} / \text{ cm}^2$ に低下した時点でオートクレ ーブを水冷し、反応を停止させた。 室温に達した後、 未反応モノマーを放出しオートクレーブを開放、固形分 濃度18.0%のポリマー溶液を得た。得られたポリマ 一溶液を水に投入しポリマーを析出させた後、nーへキ サンにて再沈精製し、50℃にて真空乾燥を行い80g の含フッ素共重合体を得た(以下、この樹脂を「樹脂 (2)」と称する)。 得られた樹脂(2)を昭和電工 (株) 製のGPCクロマトグラフSYSTEM-21で ポリスチレン換算数平均分子量を測定したところ、3.

【0058】合成例3

900であった。

内容積0.5 Lの電磁攪拌機付きステンレス製オートク レーブを窒素ガスで十分置換した後、酢酸エチル270 g、エチルビニルエーテル(EVE)22.5g、クロ トン酸(CA) 40.3gおよび過酸化ラウロイル5.4 gを仕込み、ドライアイスーメタノールで−50℃まで 冷却した後、再度窒素ガスで系内の酸素を除去した。次 いでヘキサフルオロプロピレン(HFP)117gを仕 込み、昇温を開始した。オートクレーブ内の温度が70 ℃に達した時点での圧力は8.3 k g f / c m²を示し た。その後、70℃で12時間攪拌下に反応を継続し、 圧力が $7.kgf/cm^2$ に低下した時点でオートクレー ブを水冷し、反応を停止させた。室温に達した後、未反 応モノマーを放出しオートクレーブを開放、固形分濃度 16.8%のポリマー溶液を得た。得られたポリマー溶 液を水に投入しポリマーを析出させた後、nーヘキサン にて再沈精製し、50℃にて真空乾燥を行い80gの含 フッ素共重合体を得た(以下、この樹脂を「樹脂 (3)」と称する)。得られた樹脂(3)を昭和電工

(株)製のGPCクロマトグラフSYSTEM-2でポリスチレン換算数平均分子量を測定したところ、2.800であった。

【0059】合成例4

内容積0.5 Lの電磁攪拌機付きステンレス製オートク レーブを窒素ガスで十分置換した後、酢酸エチル270 g、エチルビニルエーテル (EVE) 16.3g、クロ トン酸(CA) 32.5g、ヒドロキシブチルビニルエ ーテル(HBVE) 17.6g、および過酸化ラウロイ ル5.4gを仕込み、ドライアイスーメタノールでー5 ○℃まで冷却した後、再度窒素ガスで系内の酸素を除去 した。次いでヘキサフルオロプロピレン(HFP)11 4gを仕込み、昇温を開始した。オートクレーブ内の温 度が70℃に達した時点での圧力は8.2 kgf/cm² を示した。その後、70℃で12時間攪拌下に反応を継 続し、圧力が $7.3 \text{ kg f} / \text{ cm}^2$ に低下した時点でオー トクレーブを水冷し、反応を停止させた。室温に達した 後、未反応モノマーを放出しオートクレーブを開放、固 形分濃度19.0%のポリマー溶液を得た。得られたポ リマー溶液を水に投入しポリマーを析出させた後、n-ヘキサンにて再沈精製し、50°Cにて真空乾燥を行い8 Ogの含フッ素共重合体を得た(以下、この樹脂を「樹 脂(4)」と称する)。得られた樹脂(4)を昭和電工 (株) 製のGPCクロマトグラフSYSTEM-21で ポリスチレン換算数平均分子量を測定したところ、4. 500であった。

【0060】合成例5

内容積0.5 Lの電磁攪拌機付きステンレス製オートク レーブを窒素ガスで十分置換した後、ジェチレングリコ ールエチルメチルエーテル(EDM)270g、エチル ビニルエーテル(EVE)22.3g、クロトン酸(C A) 26.6g、グリシジルビニルエーテル(GVE) 15.5g、および過酸化ラウロイル5.4gを仕込み、 ドライアイスーメタノールで−50℃まで冷却した後、 再度窒素ガスで系内の酸素を除去した。次いでヘキサフ ルオロプロピレン(HFP)116gを仕込み、昇温を 開始した。オートクレーブ内の温度が70℃に達した時 点での圧力は8.8 kgf/cm 2 を示した。その後、7 0℃で12時間攪拌下に反応を継続し、圧力が8.3 k gf/cm²に低下した時点でオートクレーブを水冷 し、反応を停止させた。室温に達した後、未反応モノマ ーを放出しオートクレーブを開放、固形分濃度21. 1 %のポリマー溶液を得た。得られたポリマー溶液を水に 投入しポリマーを析出させた後、n-ヘキサンにて再沈 精製し、50℃にて真空乾燥を行い80gの含フッ素共 重合体を得た(以下、この樹脂を「樹脂(5)」と称す る)。得られた樹脂(5)を昭和電工(株)製のGPC クロマトグラフSYSTEM-21でポリスチレン換算 数平均分子量を測定したところ、1,800であった。

【0061】 [実施例]

実施例1

(A) 成分として、樹脂(1)を100重量部と、

(B) 成分として2ーピペロニルービス(4,6ートリクロロメチル)ー sートリアジン5重量部と、(C)成分としてヘキサメトキシメチロールメラミン樹脂である「サイメル300」20重量部とを全体の固形分濃度が40%になるようにジエチレングリコールエチルメチルエーテルに溶解させた後、孔径0.2 μ mのメンブランフィルターで濾過し、本発明の組成物溶液を調製した。【0062】<並膜の形成>シリコン基板上にスピンナーを用いて、組成物溶液1を塗布した後、110 $^{\circ}$ Cて2分間ホットプレート上でプリベークして膜厚3.0 μ mの塗膜を形成した。

【0063】<放射線照射処理、および現像処理>得られた塗膜に、NSR1505i6A縮小投影露光機

((株) ニコン製、NA=O.45, λ=365nm)により最適焦点深度で放射線照射処理を行った後、ホットプレート上で110℃で2分間PEB処理を行った。次いで、O.5重量%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液を用い、25℃で1分間現像処理を行い、水で洗浄して乾燥することにより、パターンを形成した。【OO64】<ポストベーク>このパターンが形成され

【0064】<ポストベーク>このパターンが形成されたシリコン基板をホットプレート上で200℃で1時間加熱することにより、パターンのポストベークを行い、パターン状薄膜を形成したシリコン基板を得た。

【0065】<誘電率の測定>室温、1MHzの条件で 測定した。結果を表1に示す。

【0066】 <放射線感応性の評価>紫外線照射時に照射時間を変えて、PEB処理および現像を行い、5.0 μ m×5.0 μ m以下の大きさの解像度で、しかもその時の感度が30 m J μ c m μ 以下でパターニングが可能な放射線感応性をOとし、 μ 50 m J μ c m μ 以下でパタ

ーニングが可能な放射線感応性をΔとし、上記解像度および50mJ/cm²以下の感度のいずれか、または両者がこの基準に達しない放射線感応性を×とした。結果を表1に示す。

【0067】 <耐熱寸法安定性の評価>パターン状薄膜を形成したシリコン基板を200でのオーブンを用いて 1時間加熱した後、パターン状薄膜の膜厚変化を測定した。加熱後の膜厚が、加熱前の膜厚の95%を超える場合を0.90%第四間にある場合を0.90%系満の場合を0.90%名は、結果を表 0.90%

【0068】 <透明性の評価>シリコン基板の代わりにガラス基板「コーニング7059 (コーニング社製)」を用いた以外は上記と同様にしてパターン状薄膜を形成したガラス基板を得た。次いで、得られたガラス基板の透過率を分光光度計「150-20型ダブルビーム(日立製作所製)」を用いて400~800nmの波長で測定した。このとき最低透過率が95%を超える場合を〇、90~95%の範囲にある場合を△、90%未満の場合を×とした。結果を表1に示す。

【0069】<耐溶剤性の評価>パターン状薄膜を形成したガラス基板を70℃のジメチルスルフォキシド中に15分間浸せきし、膜厚変化を測定し、10%以下の膜厚変化を○、10%以上の膜厚変化を△、膨潤が大きく、基板から剥がれてしまう状態を×とした。結果を表1に示す。

【0070】実施例2~5

表1に記載した樹脂2~5を用いた以外は実施例1と同様にして評価を行った。結果については表1にまとめた。

【0071】 【表1】

	樹脂	誘電率	放射線 感応性	耐熱 安定性	透明性	耐溶剂性
実施例1	1	2.61	0		0	0
実施例2	2	2.65	0	0	0	0
実施例3	3	2.73	0	0	0	0
実施例4	4	2.75	0	0	0	0
実施例5	5	2.85	0	0	0	0

[0072]

【発明の効果】本発明の感放射線性樹脂組成物は、アルカリ性水溶液で現像でき、高解像度、高感度であり、しかも、耐熱性、耐溶剤性、透明性等の諸特性とともに、

従来これらの特性と同時に実現することが困難であった 低誘電特性の優れたパターン状薄膜を容易に形成することができる。